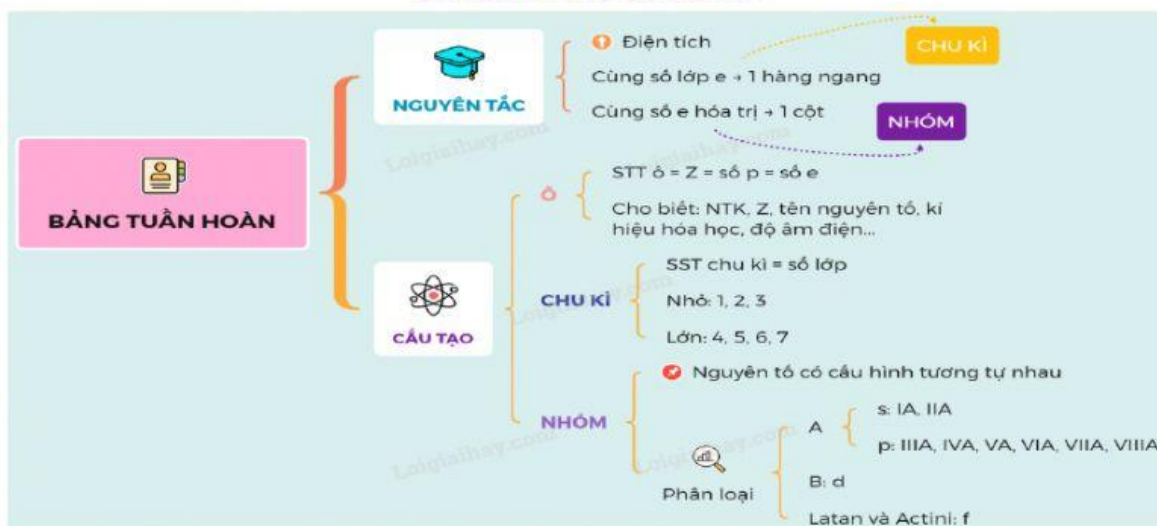


CẤU TẠO BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

TÓM TẮT LÝ THUYẾT



PHẦN II: BÀI TẬP

Câu 1. Trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học của Mendeleev năm 1869, các nguyên tố được sắp xếp thứ tự như thế nào?

- A. Tăng dần theo khối lượng nguyên tử.
- B. Giảm dần theo khối lượng nguyên tử.
- C. Tăng dần theo số hiệu nguyên tử.
- D. Giảm dần theo số hiệu nguyên tử.

Câu 2. Tính đến năm 2016, có bao nhiêu nguyên tố được xác định trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học?

- A. 118 nguyên tố.
- B. 119 nguyên tố.
- C. 120 nguyên tố.
- D. 121 nguyên tố.

Câu 3. Số thứ tự của ô nguyên tố, chọn câu **sai**?

- A. Là số hiệu nguyên tử của nguyên tố trong ô.
- B. Bằng số p của nguyên tố.
- C. Kí hiệu là P.
- D. Bằng số điện tích hạt nhân của nguyên tố.

Câu 4. Chu kì:

- A. Bằng số hiệu nguyên tử của nguyên tố hóa học.

- B. Là dãy nguyên tố mà nguyên tử có cùng số e lớp ngoài cùng.
- C. Số thứ tự chu kì bằng số e của nguyên tử.
- D. Là dãy nguyên tố mà nguyên tử có cùng lớp e.

Câu 5. Trong bảng THHH có bao nhiêu chu kỳ?

- A. 6
- B. 7
- C. 8
- D. 9

Câu 6. Cho cấu hình electron của Mg: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$. Mg thuộc nguyên tố nào?

- A. Nguyên tố s.
- B. Nguyên tố p.
- C. Nguyên tố d.
- D. Nguyên tố f.

Câu 7. Trong bảng THHH, khí hiếm nằm ở nhóm nào?

- A. IA, IIA, IIIA
- B. IVA
- C. VA, VIA, VIIA
- D. VIIIA

Câu 8. Nguyên tố ở chu kỳ 5, nhóm VIA có cấu hình electron hóa trị là

- A. $\dots 6s^2 6p^6$
- B. $\dots 6s^2 6p^3$
- C. $\dots 5s^2 5p^6$
- D. $\dots 5s^2 5p^4$

Câu 9. Ở trạng thái cơ bản, cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử nguyên tố X là $3s^2 3p^1$.

Vị trí (chu kì, nhóm) của X trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học là:

- A. Chu kì 3, nhóm IIIB.
- B. Chu kì 3, nhóm IA.
- C. Chu kì 4, nhóm IB.
- D. Chu kì 3, nhóm IIIA.

Câu 10. Nguyên tử của nguyên tố A có tổng số electron ở phân lớp p là 5, Vị trí của nguyên tố A trong bảng tuần hoàn là:

- A. Nhóm VA, chu kì 3.
- B. Nhóm VIIA, chu kì 2.
- C. Nhóm VIIB, chu kì 2.
- D. Nhóm VIA, chu kì 3.

Câu 11. Ở trạng thái cơ bản, cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử X là $3s^2$. Số hiệu nguyên tử của nguyên tố X là:

- A. 11
- B. 12
- C. 13
- D. 14

Câu 12. Nguyên tố M thuộc chu kì 3, nhóm IVA của bảng tuần hoàn. Số hiệu nguyên tử của nguyên tố M là:

- A. 14
- B. 16
- C. 33
- D. 35

Câu 13. Nguyên tố X ($Z=14$). Vị trí của X là:

- A. Ô 14, chu kỳ 3, nhóm IVA.
- B. Ô 14, chu kỳ 3, nhóm IVB.
- C. Ô 14, chu kỳ 3, nhóm VA.
- D. Ô 14, chu kỳ 3, nhóm VB.

Câu 14. Nguyên tử X có phân lớp electron ngoài cùng là $3p^4$. Hãy xác định câu **sai** trong các câu sau khi nói về nguyên tử X:

- A. Lớp ngoài cùng của X có 6 electron.
- B. Hạt nhân nguyên tử X có 16 electron.
- C. Trong bảng tuần hoàn X nằm ở chu kì 3.
- D. X nằm ở nhóm VIA.